

<<无机化学习题解答>>

图书基本信息

书名：<<无机化学习题解答>>

13位ISBN编号：9787306022455

10位ISBN编号：7306022458

出版时间：2004-3

出版时间：中山大学出版社

作者：蔡少华

版权说明：本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介，请支持正版图书。

更多资源请访问：<http://www.tushu007.com>

<<无机化学习题解答>>

内容概要

《无机化学习题解答》为高等学校基础无机化学教学参考书，在内容上与蔡少华、龚孟濂、史华红编著的《无机化学基本原理》（中山大学出版社1999年版）和蔡少华、黄坤耀、张玉容编著的《元素无机化学》（中山大学出版社1998年版）两种教材配套使用。

《无机化学习题解答》分两编：第一编为《无机化学基本原理》习题解答，共分为十章；第二编为《元素无机化学》习题解答，共分为十章。

全书内容包括无机化学的基本概念，化学热力学初步、溶液与电离平衡、反应动力学初步、原子结构与元素周期表、分子结构、晶体结构、配位化合物与配位平衡、氧化还原与电化学以及元素周期表各族元素的无机化学。

《无机化学习题解答》选用的习题均为编著者在长期的教学实践中精心挑选出来的，共约580题，有一定的系统性和适当的难度，在编排上有一定的独立性，适合高等学校化学专业或相关专业学生自学或作为硕士研究生入学考试复习参考书使用，也可供相关专业教师作为教学参考书。

<<无机化学习题解答>>

书籍目录

第一编 《无机化学基本原理》习题解答第一章 无机化学的基本概念第二章 化学反应进行的方向及热力学初步第三章 化学平衡第四章 溶液与电离平衡第五章 反应动力学初步第六章 原子结构与周期表第七章 分子结构第八章 晶体结构第九章 配位化合物及配位平衡第十章 氧化还原与电化学第二编 《元素无机化学》习题解答第十一章 卤族元素第十二章 氧族元素第十三章 氮族元素第十四章 碳族元素第十五章 硼族元素第十六章 碱金属、碱土金属第十七章 铜、锌族元素第十八章 过渡金属元素第十九章 镧系、锕系元素第二十章 氢、稀有气体附录附录1 一些常用的物理化学常数附录2 一些非推荐单位、导出单位与SI单位的换算附录3 一些物质的 fH_m , fG_m 和 S_m 附录4 某些弱酸和弱碱在水溶液中的电离平衡常数 K 附录5 常见难溶电解质的溶度积常数 K_{sp} (298K) 附录6 常见配(络)离子的稳定常数 K 附录7 溶液中的标准电极电势附录8 原子半径 r 附录9 元素的电负性 X 附录10 元素的第一电离能 I 附录11 主族元素的第一电子亲和能 E_{ea} 附录12 Goldschmidt离子半径和Pauling离子半径附录13 有效离子半径 r_e 附录14 键能与键长一览表附录15 金属原子化热和熔点附录16 元素周期表

<<无机化学习题解答>>

版权说明

本站所提供下载的PDF图书仅提供预览和简介, 请支持正版图书。

更多资源请访问:<http://www.tushu007.com>